Магнитные свойства твердого кислорода под давлением (Обзор)

Ю.А. Фрейман

Физико-технический институт низких температур им. Б.И. Веркина НАН Украины пр. Ленина 47, г. Харьков, 61103, Украина E-mail: freiman@ilt.kharkov.ua

Статья поступила в редакцию 10 июля 2015 г., опубликована онлайн 25 сентября 2015 г.

Твердый кислород — уникальный кристалл, сочетающий свойства молекулярного кристалла и магнетика. В отличие от обычных магнетиков, обменное взаимодействие в твердом кислороде реализуется на фоне слабых ван-дер-ваальсовых взаимодействий и составляет, тем самым, значительную часть энергии кристалла. Это приводит к богатой P-T фазовой диаграмме и к многочисленным аномалиям термодинамических, кинетических, оптических и магнитных свойств твердого кислорода. α -O₂, низкотемпературная фаза низких давлений, является неелевским коллинеарным двухподрешеточным магнетиком. При давлениях ~6 ГПа α -O₂ переходит в δ -O₂, в котором с повышением температуры реализуются три различные магнитные структуры. При давлениях ~8 ГПа происходит переход в ϵ -O₂. При этом переходе молекулы O₂ объединяются в кластеры (O₂)₄, что сопровождается магнитным коллапсом. В настоящем обзоре описывается эволюция магнитной структуры с ростом давления и анализируются причины, которые лежат в основе этой эволюции.

Твердий кисень — унікальний кристал, що поєднує властивості молекулярного кристала та магнетика. На відміну від звичайних магнетиків, обмінна взаємодія в твердому кисні реалізується на фоні слабких ван-дер-ваальсових взаємодій і складає, тим самим, значну частину енергії кристала. Це призводить до багатщі P-T фазової діаграми і до чисельних аномалій термодинамічних, кінетичних, оптичних та магнітних властивостей твердого кисню. α -O₂ — низькотемпературна фаза низьких тисків є неєлівським колінеарним двогратковим магнетиком. При тисках ~6 ГПа α -O₂ переходить у є-O₂, в якому з підвищенням температури реалізуються три різні магнітні структури. При тисках ~ 8 ГПа відбувається перехід в є-O₂. При цьому переході молекули O₂ об'єднуються в кластери (O₂)₂, що супроводжується магнітним колапсом. У цьому огляді описується еволюція магнітної структури із зростанням тиску та аналізуються причини, які лежать в основі цієї еволюції.

PACS: 61.50.Ks Кристаллографические аспекты фазовых превращений; влияние давления; 62.50.-р Эффекты высокого давления в твердых телах и жидкостях.

Ключевые слова: твердый кислород, магнитные структуры, кластеры.

Автор посвящает этот обзор Вадиму Михайловичу Локтеву, внесшему огромный вклад в разработку современных представлений об оптике и магнетизме кислорода, в связи с его семидесятилетием!

Содержание

Введение	
 Магнитные свойства б-фазы твердого кислорода 	
2. Теория магнитной структуры δ-O ₂	
3. Магнитный коллапс в є-фазе	
4. Структура є-фазы	
5. Теоретические исследования магнитных свойств є-фазы	
Заключение	
Литература	

Введение

Кислород является третьим по распространенности элементом в природе после водорода и гелия и наиболее распространенным элементом в земной коре и океанах. Солнце имеет довольно высокое содержание кислорода. Выраженное в виде атомного отношения O/H, оно составляет ~ 0,05%. Исследование свойств кислорода является важнейшей частью всех естественных наук — физики, химии и биологии.

В конденсированном состоянии кислород впервые был получен польскими физиками Врублевским (Wròblewski) и Ольшевским (Olszewski) в конце XIX века (см. [1]). Первое исследование твердого кислорода измерение температуры затвердевания было также выполнено в Польше [2]. К настоящему времени P-T фазовая диаграмма твердого кислорода (рис. 1) исследована в области давлений до 140 ГПа (1 ГПа = 10^4 бар) и температур до 2000 К [3–5].

Установлено существование по крайней мере 8 твердотельных фаз. При давлении ~ 100 ГПа и комнатных температурах кислород переходит в металлическое состояние [7], которое при $T_c = 0,6$ К становится сверхпроводящим [8]. Расчеты *ab initio* показали [9], что молекулярное состояние сохраняется до давлений ~ 1,9 ТПа (1 ТПа = 10^3 ГПа). Детальный обзор исследований свойств твердого кислорода [6], опубликованный в 2004 г., дает достаточно полную картину состояния исследований структурных, термодинамических, оптических и магнитных свойств, выполненных на протяжении всего XX века (список цитированных работ содержит свыше 400 ссылок).

Полная расшифровка структуры низкотемпературных α- и β-фаз была проведена в рентгеновских исследованиях Барретта, Мейера и Вассермана [10]. Структура моноклинной α-фазы приведена на рис. 2(а). Наличие у кислорода магнитных свойств обнаружил впервые Фарадей, который открыл, что газообразный кислород является парамагнетиком [11]. Парамагнит-



Рис. 1. Низкотемпературная часть фазовой диаграммы твердого кислорода. Не показаны области существования высокотемпературных фаз η и η' [6].



Рис. 2. Структура α-О₂ [6] (а). Структура δ-О₂ [6] (б).

ную природу жидкого кислорода обнаружил Дьюар [12]. Первые измерения магнитной восприимчивости твердого кислорода были проведены в Лейденской лаборатории Каммерлинг-Оннесом и Перриером [13]. Вывод о магнитоупорядоченной природе низкотемпературной α-фазы на основе энтропийных соображений был сделан Джиоком и Джонстоном [14] и подтвержден в нейтронографических исследованиях Алиханова [15] и Коллинза [16]. Коллинз установил также, что в β-фазе дальний магнитный порядок отсутствует, но имеется сильный ближний магнитный порядок [16]. Трехподрешеточная 120°-структура ближнего магнитного порядка β-фазы была теоретически предложена Локтевым [17], и в литературе по кислороду получила название структуры Локтева [6]. Как было показано Локтевым, эта структура обеспечивает наиболее низкое значение энергии системы классических антиферромагнитно взаимодействующих спинов на двумерной треугольной решетке. Оказалось, что такая структура обладает рядом нетривиальных свойств (см. [6], раздел 6.7.2).

Двухподрешеточная коллинеарная магнитная структура α -фазы (рис. 3) была установлена нейтронографически Алихановым [18]. Крупский и др. [19,20] показали, что α -O₂ является квазидвумерным магнетиком, т.е. для констант J_1 и J_2 , внутриплоскостных констант меж- и внутриподрешеточного обменного взаимодействия, и J_3 — константы межплоскостного обменного

взаимодействия, выполняется неравенство J_1 , $J_2 >> J_3$. Теоретические модели с тремя константами обменного взаимодействия (показаны на рис. 3) позволили описать практически всю совокупность магнитных свойств α -O₂.

Слюсарев и др. [21] определили из термодинамических и оптических свойств константы обменного взаимодействия и рассчитали вклад магнитной подсистемы в энергию кристалла. Результаты этого расчета показали, что «твердый кислород является уникальным объектом, сочетающим свойства молекулярного кристалла и магнетика. В отличие от обычных магнетиков, обменное взаимодействие в твердом кислороде проявляется на фоне слабых ван-дер-ваальсовых сил и поэтому составляет значительную долю полной энергии решетки. В результате магнитные и решеточные свойства твердого кислорода чрезвычайно тесно связаны, что проявляется и в очень богатой фазовой диаграмме и многочисленных аномалиях тепловых, магнитных и оптических свойств» [6].

Первое исследование кислорода при давлениях до ~ 10 ГПа с использованием алмазной наковальни было проведено Николем, Хиршем и Хольцапфелем [22]. Они обнаружили новую фазу, которая из-за характерного цвета была названа оранжевой ("orange" O₂), и вслед за тремя фазами низкого давления, обозначаемыми как α-, β-, γ-О₂, получила обозначение δ-О₂. В рентгеновском исследовании, выполненном при комнатных температурах Шиферлом и др. [23], структура этой фазы (рис. 2(б)) была идентифицирована как Fmmm. Трансформация моноклинной α-фазы в орторомбическую б-фазу происходит путем малого сдвига плотноупакованных ав-плоскостей. Пространственная структура остается квазидвумерной, и центры тяжести молекул в обеих фазах расположены в узлах слабо деформированных гексагональных ячеек. В точке а-б перехода угол β' (рис. 2(б)) обращается в 90°. Важной чертой α-, β- и δ-О2, является параллельное расположение молекул, которое обычно объясняется сильным вкладом обменного взаимодействия в анизотропную часть межмолекулярного потенциала.



Рис. 3. Модель магнитной структуры α -O₂ с тремя константами обменного взаимодействия. J_1 и J_2 — внутриплоскостные константы меж- и внутриподрешеточного, J_3 — межплоскостного обменного взаимодействий [6].



Рис. 4. Фазовая диаграмма твердого кислорода в *P*–*T* области существования магнитных фаз.

Помимо обнаружения δ -фазы, в этой же работе [22] авторы впервые описали наблюдавшийся визуально фазовый переход δ - ϵ . При комнатных температурах и давлении ~10 ГПа твердый кислород изменял цвет от светло-оранжевого цвета δ -O₂ до темно-красного цвета новой фазы, которой присвоено название ϵ -O₂. Область стабильности «красного кислорода» простирается вплоть до давлений 96 ГПа, где происходит переход в металлическую немагнитную ζ -фазу.

Настоящий обзор посвящен результатам исследований магнитных свойств фаз высокого давления. Фазовая *P*–*T* диаграмма в области существования магнитных фаз показана на рис. 4.

1. Магнитные свойства б-фазы твердого кислорода

Наиболее важный вопрос, который возник сразу после обнаружения δ -фазы и определения ее пространственной структуры, был вопрос о ее магнитной природе. В отличие от α -фазы, для которой этот вопрос ререшался прямыми измерениями магнитных свойств (магнитная восприимчивость, частоты АФМР, нейтронографические измерения магнитной структуры), для δ -фазы нейтронографические измерения в алмазной наковальне стали доступны только четверть века спустя после обнаружения фаз высокого давления.

Даже в отсутствие прямых экспериментальных данных в литературе существовал консенсус, что в магнитном отношении δ -O₂ и α -O₂ очень близки, поскольку близки пространственные структуры гексагональных базисных *ab*-плоскостей в обеих фазах. На это, в частности, указывает моноклинное искажение гексагональной базисной плоскости δ -O₂, (отклонение отношения параметров решетки *b/a* от значения $\sqrt{3}$), которое в случае α -фазы позволило определить величину и знак константы внутриподрешеточного обменного взаимодействия [6,20]. Мощным инструментом исследования магнитного упорядочения в твердом кислороде является ИК спектроскопия. Присутствие пиков ИК поглощения на частоте внутримолекулярного виброна действительно связано с дальним антиферромагнитным порядком молекулярных спинов. Наличие дальнего магнитного порядка приводит к удвоению кристаллографической элементарной ячейки. Без такого удвоения молекулярный виброн не был бы активен в спектрах ИК поглощения, а был бы активным только в рамановском спектре. В результате ИК поглощение виброна является непрямым, но чувствительным зондом для исследования антиферромагнитного порядка в α- и δ-фазах.

Большой объем информации был получен в оптических исследованиях группы Бини из Европейского института нелинейной оптики (Флоренция) [24,25]. Результаты этих исследований отражены в обзоре [6] (см. разделы 6.8 и 8.3). В частности, из данных FTIR (фурье-трансформ ИК) спектроскопии была получена информация о зависимости констант обменного взаимодействия б-фазы от давления, а также температурной зависимости параметров дальнего и ближнего магнитного порядка, исследована, как отражается на спектроскопических характеристиках, потеря дальнего магнитного порядка при б-в переходе. На основе данных о зависимости параметров решетки б-фазы от давления [25] в работе [26] была получена зависимость величины обменного поля б-фазы от давления и оценена температура Нееля, которая совпала с температурой б-в перехода.

Первое нейтронографическое исследование твердого кислорода под давлением было проведено Гончаренко, Макаровой и Уливи [27]. Сжатие образца размером ~ 0,5 мм³ осуществлялось в наковальне, выполненной из сверхтвердого нитрида бора.

На нейтронограммах δ -O₂, снятых при P = 6,2 ГПа и T < 100 К, был обнаружен пик, индексированный как (100), отсутствующий на рентгенограммах и не принадлежащий α -O₂. При повышении температуры и переходе в α -фазу этот пик исчезает (рис. 5). Наблюдение магнитного пика послужило прямым доказательством антиферромагнитной природы δ -O₂.

Поскольку структуры α - и δ -O₂ очень близки и могут быть описаны с помощью одной и той же моноклинной элементарной ячейки, можно было ожидать, что и магнитные структуры окажутся близкими. Сравнение нейтронограмм двух фаз показало, что магнитные структуры α -O₂ (рис. 3) и δ -O₂ совершенно различны. При этом магнитные структуры плотноупакованных плоскостей в обеих фазах одинаковы, т.е., как и в α -фазе, магнитные моменты в δ -фазе направлены вдоль оси *b*.

Обработка дифракционной картины, представленной на рис. 6, показала, что вместо антиферромагнитного взаимодействия ближайших соседей в соседних



Рис. 5. Температурные зависимости интегральной интенсивности магнитных пиков (10–1) α-фазы и (100) δ-фазы [27].

плотноупакованных плоскостях в α-фазе, в δ-фазе взаимодействие таких соседей имеет ферромагнитный характер (рис. 6, вставка).

Повторное нейтронографическое исследование δ-O₂ было проведено Клотцем и др. [28]. По сравнению с предыдущим нейтронным исследованием [27] интенсивность пучка была повышена на несколько порядков и более чем на два порядка увеличены размеры образ-



Рис. 6. (Онлайн в цвете) Экспериментальная (точки) и расчетная интенсивность (линия) магнитного рассеяния для магнитной структуры, показанной на вставке. Двойной стрелкой показаны ближайшие соседи в соседних плоскостях с ферромагнитным характером взаимодействия [27].



Рис. 7. Траектории на *P*–*T* фазовой диаграмме кислорода, вдоль которых снимались нейтронографические данные (тонкие линии) [28].

ца, которые составили ~ 70 мм³. Это позволило провести исследования магнитной и пространственной структуры δ-О2 в интервале температур 20-240 К и давлений 6-8 ГПа, охватывающих область существования этой фазы между фазовыми границами α-δ и δ-ε переходов. Траектории, вдоль которых были получены нейтронографические данные, показаны на фазовой диаграмме (рис. 7). Нейтронографические данные (рис. 8), полученные при сканировании Р-Т области вдоль указанных траекторий, позволили идентифицировать существование трех различных магнитных структур, названных соответственно HTC (high temperature commensurate) высокотемпературной соизмеримой, ITC (intermediate temperature commensurate) среднетемпературной соизмеримой и LTC (low temperature commensurate) низкотемпературной соизмеримой б-фазами (рис. 9). Магнитная структура НТС фазы оказалась близкой к магнитной структуре α-О₂. При охлаждении до 149 К эта структура исчезает и появляется магнитная структура ITC. Эта структура существует в узком интервале температур ~ 20 К и при 132 К переходит в структуру LTC, которая ранее была идентифицирована в нейтронографических исследованиях Гончаренко и др. [27]. Такая же картина чередования фаз наблюдалась вдоль траектории 2, сдвинутой вниз по давлению на ~ 0,5 ГПа. Ни один из этих переходов не оказывал заметного влияния на пространственную структуру. Таким образом, взаимосвязь между пространственными и спиновыми степенями свободы зафиксирована не была.

Учитывая близость пространственных структур α - и δ -O₂, соотношения внутри- и межплоскостных констант обменного взаимодействия J_1 , J_2 близки, и про-



Рис. 8. (Онлайн в цвете) Порошковая нейтронограмма δ-фазы О₂ в области существования LTC, ITC и HTC магнитных фаз [28].

блема магнитной структуры δ -O₂ сводится к определению ориентаций спинов в плоскостях и характера упаковки плоскостей вдоль направления <001>. Исследование магнитных отражений показало, что *z*-компоненты спинов можно полагать равными нулю, т.е. считать, что спины лежат в *ab*-плоскостях и, как и в



Рис 9. (Онлайн в цвете) НТС, ІТС, ІТС магнитные структуры δ -O₂. Пунктиром показана элементарная ячейка α -O₂. Символы A и B — последовательность чередования магнитных структур. $J_1, J_2, J_3, -$ внутри- и межплоскостные константы обменного взаимодействия [28].

случае α -O₂, ориентированы вдоль оси *b*. Межплоскостная магнитная структура определяется тем, каков характер межплоскостного магнитного взаимодействия — ферромагнитный или антиферромагнитный. В случае ферромагнитного это будет последовательность типа *A*-*A*-*A*, а в случае антиферромагнитного — *A*-*B*-*A*. Первый случай соответствует LTC структуре, второй HTC (рис. 9). Идентификация ITC структуры оказалась сложнее. Нейтронограмма указывает, что пространственная структура этой фазы имеет удвоенный период вдоль *c*-оси по сравнению с LTC и HTC структурами. Анализ интенсивностей показал, что из четырех возможных структур типа (*A*-*B*-*B*-*B*-*A*), (*A*-*A*-*A*-*B*-*A*), (*A*-*A*-*B*-*A*-*A*), (*A*-*A*-*B*-*B*-*B*-*A*). реализуется последняя возможность (*A*-*A*-*B*-*B*-*B*-*A*).

Показанная пунктиром элементарная ячейка α -O₂ иллюстрирует тот факт, что α -O₂ и HTC δ -O₂ имеют одинаковую магнитную структуру.

Влияние магнитных переходов на пространственную структуру практически не зарегистрировано. В частности, температурные зависимости параметров решетки (рис. 10) не имеют особенностей на линиях магнитных фазовых переходов. Как видно на рис. 10, коэффициент теплового расширения δ -O₂, как и в случае α -O₂ и β -O₂, анизотропен. В то же время имеются и довольно существенные отличия в поведении теплового расширения трех фаз. Во всех трех фазах коэффи-



Рис. 10. (Онлайн в цвете) Температурная зависимость параметров решетки и молярного объема (вставка) [28]. Изменение температуры вдоль квазиизобарической траектории *1*, показанной на рис. 7.

циент отрицателен вдоль *b*-оси. На основании этого факта Крупский и др. [20] определили знак константы внутри подрешеточного обмена Ј2. В α-О2 коэффициент теплового расширения вдоль с-оси положителен, а в β-О₂ отрицателен. В точке α-β перехода температурная зависимость межплоскостного расстояния имеет вид характерной λ-аномалии [6,20]. Такое поведение в [6] было интерпретировано как проявление межплоскостных корреляций. Антиферромагнитное межплоскостное притяжение уменьшается с ростом температур, а амплитуда либраций возрастает. Оба фактора приводят к росту межплоскостного расстояния с ростом температуры. Положительный скачок межплоскостного расстояния при α-β переходе может быть следствием исчезновения дальнего магнитного порядка. В то же время отрицательное тепловое расширение в направлении с-оси, скорее всего, имеет не магнитный характер, а связано с изменением характера вращательного движения. Как видно на рис. 10, температурное поведение параметров решетки б-О2 аналогично поведению в β-О2. Коэффициент положителен вдоль аоси и отрицателен вдоль b- и c-осей.

Геометрия плотноупакованных плоскостей и спиновая структура остаются неизменными при α-δ переходе, поэтому и магнитные свойства, которые формируются внутриплоскостными факторами, качественно не претерпевают изменения при фазовом переходе. Одним из таких свойств является отрицательное тепловое расширение вдоль оси b, наблюдаемое как в α-, так и δ-О₂ (рис. 10). Объяснение этого эффекта для α-О₂, предложенное Крупским и др. [6,20], и которое, как отметили Гомонай и Локтев [29], сохраняет силу и для б-О2, заключалось в следующем. Имеются два различных механизма, которые вносят вклад в тепловое расширение решетки. Первый из них, приводящий к расширению с ростом температуры, обусловлен ангармонизмом колебаний решетки. Вклад второго механизма, связанного с обменным взаимодействием, может приводить с ростом температуры как к расширению, так и сжатию. Действительно, если данное взаимодействие приводит к отталкиванию, тогда вклад в тепловое расширение, обусловленный уменьшением намагниченности с ростом температуры, будет отрицательным, и наоборот. Как видно на рис. 10, коэффициент теплового расширения вдоль оси b, т.е. вдоль направления, где внутриподрешеточное взаимодействие наиболее существенно, выше 120 К становится отрицательным (ср. с рис. 13 из работы [6]), что однозначно указывает на наличие дополнительного механизма с отрицательным вкладом. Таким образом, внутриплоскостное внутриподрешеточное обменное взаимодействие в δ-О2 как и в α-О2 является антиферромагнитным.

2. Теория магнитной структуры δ-O₂

Теория магнитной структуры и магнитных фазовых переходов в δ-O₂ была предложена Гомонай и Локтевым [29].

Магнитная структура α -O₂ и ближнего магнитного порядка β -O₂ определяется тремя константами обменного взаимодействия: внутриплоскостными константами меж - и внутриподрешеточными J_1 , J_2 и межплоскостной константой J_3 (рис. 3). Несмотря на значительный разброс значений констант J_1 , J_2 , полученных на основании различных экспериментальных и теоретических исследований ([6], табл. 29), надежно установлено, что эти константы, определяющие внутриплоскостную магнитную структуру, велики по сравнению с константой межплоскостного взаимодействия $J_1/J_3 >> 1$, $J_2/J_3 >> 1$.

Соображение о том, что для объяснения магнитной структуры δ -O₂ необходимо учитывать обменное взаимодействие между спинами, принадлежащими вторым ближайшим соседним плоскостям, которое пренебрежимо мало при P = 0, было впервые высказано Гончаренко и др. [27].

Какие обменные взаимодействия между спинами на различных узлах, согласно теории Гомонай и Локтева, необходимо учитывать для объяснения магнитной структуры и магнитных свойств δ-О2, показаны на рис. 11(а) и 11(б). Коллинеарная магнитная структура и магнитные свойства плотноупакованных плоскостей ab определяются внутриплоскостными обменными константами межподрешеточного J_{ab} и внутриподрешеточного J_b обменного взаимодействий (рис. 11(а)). Возможность реализации различных магнитных структур, отличающихся порядком упаковки плотноупакованных ав-плоскостей, связана с конкуренцией межплоскостных обменных взаимодействий с константами J_{bc} , J_{ac} и J_c , показанных на рис. 11 (б). Действительно, взаимная ориентация NN (next nearest) спинов зависит от знака разности $J_{bc} - J_{ac}$. Если $J_{bc} < J_{ac}$, структура НТС является энергетически выгодной. В противоположном случае $J_{ac} < J_{bc}$ более выгодной является структура LTC. В случае $J_{ac} = J_{bc}$ реализуется ITC структура.

Для исследования роли межплоскостного обменного взаимодействия в формировании равновесной магнитной структуры δ -O₂ Локтев и Гомонай [28] свели проблему минимизации выражения для магнитной энергии к одномерной модели Изинга с учетом вторых ближайших соседей. В предположении, что внутриплоскостная магнитная структура фиксирована, трехмерная магнитная структура однозначно описывается набором изинговских переменных $\sigma = +1, -1$ (рис. 12). Параметры σ_p описывают ферромагнитное ($\sigma_p = +1$) или антиферромагнитное ($\sigma_p = -1$) взаимодействие спинов в двух соседних плотноупакованных плоскостях.



Рис. 11. (Онлайн в цвете) Структура магнитных подрешеток в δ -O₂ [29]. Стрелками показаны основные магнитные взаимодействия: J_b и J_{ab} — внутриплоскостные внутри- и межподрешеточные обменные константы (а); J_{ac} , J_{bc} — константы обменного взаимодействия между соседними ab-плоскостями (б), J_c — константа обменного взаимодействия между вторыми ближайшими соседними плоскостями вдоль оси c. Спины S_{1p} и S_{1p+1} параллельны и антипараллельны в структурах LTC и HTC, в структуре ITC параллельная и антипараллельная ориентации спинов альтернируют через слой.

В терминах псевдоспина выражение для магнитной энергии имеет вид

$$W_{\text{mag}} = \left(2M_0^2/N\right) \sum_p \left[\Delta J_c \,\sigma_p + J_c \,\sigma_p \,\sigma_{p+1}\right]$$

Величина $\Delta J_c = J_{bc} - J_{ac}$ играет роль эффективного поля, которое в отсутствие NNN взаимодействия ($J_c = 0$) стремится упорядочить все спины параллельно. Такое ферромагнитное упорядочение порождает LTC ($\sigma_p = +1$, $\Delta J_c < 0$) или HTC ($\sigma_p = -1$, $\Delta J_c > 0$). В свою очередь, обменное взаимодействие между следующими за ближайшими соседями J_c ответственно за взаимодействие между соседними псевдоспинами. Если $J_c < 0$ (ферромагнитное взаимодействие между реальными спина-



Рис. 12. (Онлайн в цвете) Описание трех типов магнитного упорядочения в δ -O₂ с помощью изинговских переменных $\sigma = +1$, -1. Параметры σ_p описывают ферромагнитное ($\sigma_p = = +1$) или антиферромагнитное ($\sigma_p = -1$) взаимодействия спинов в двух соседних плотноупакованных плоскостях.

ми), ферромагнитное взаимодействие предпочтительно (LTC или HTC структуры). Однако, если обменное взаимодействие между NNN (next next nearest) соседями является антиферромагнитным, $J_c > 0$, тогда антиферромагнитное упорядочение псевдоспинов ($\sigma_{2p} = 1$, ($\sigma_{2p+1} = -1$), которое соответствует ITC структуре, является предпочтительным. Таким образом, изменение межплоскостных констант обменного взаимодействия может приводить к последовательности фазовых переходов между HTC, ITC и LTC структурами.

В качестве причины, которая делает возможным конкуренцию взаимодействий между спинами на ближайших и вторых соседних плоскостях, Гомонай и Локтев [29] указали на резко анизотропную угловую зависимость обменных констант, немонотонно зависящих от расстояния, которые были обнаружены в *ab initio* расчетах ван Хемертом, Уормером и ван дер Авоирдом [30,31].

Хорошим тестом предложенной модели послужило сравнение рассчитанных и полученных экспериментально [29] температурных зависимостей ряда основных параметров решетки δ -O₂ (относительного изменения объема $\Delta V/V$, параметра ромбоэдрической деформации элементарной ячейки в базисной плоскости $u_{\rm rh} = \Delta a/a_0 - b/b_0 = u_{xx} - u_{yy}$ и относительного изменения межплоскостного расстояния $\Delta c/c_0 = u_{zz}$). Результаты сравнения представлены на рис. 13.



Рис. 13. (Онлайн в цвете) Температурная зависимость относительного изменения объема $\Delta V/V$, параметра ромбоэдрической деформации элементарной ячейки в базисной плоскости $u_{\rm rh} = \Delta a/a_0 - b/b_0 = u_{xx} - u_{yy}$ и относительного изменения межплоскостного расстояния $\Delta c/c_0 = u_{zz}$ [29]. Точки — экспериментальные данные Клотц и др. [28], сплошные линии — теория Гомонай и Локтева [29].

3. Магнитный коллапс в є-фазе

При низких температурах фазовый переход δ -є происходит при давлении 7,6 ГПа; давление перехода возрастает с увеличеним температуры и при давлении ~ 11 ГПа и емпературе ~ 350 К линия δ -є переходит в линию β -є перехода [6]. При давлении ~ 100 ГПа происходит переход в металлическую ζ-фазу. Таким образом, є-фаза занимает основную часть исследованной области фазовой диаграммы.

Естественно, основной задачей всех исследований ε-фазы был вопрос о ее природе. Структурные рентгеновские исследования [32,33] показали, что δ-ε переход сопровождается громадным скачком объема ~ 5-6%, что указывало на радикальный характер изменений при этом переходе.

Флорентийская группа на основе оптических исследований [34–38] (см. обзор [6]) выдвинула гипотезу о том, что δ - ϵ переход вызывается спариванием молекул O₂ с образованием молекулы O₄, имеющей синглетное основное состояние. Это означало бы, что δ - ϵ переход сопровождается магнитным коллапсом и что таким образом ϵ -фаза является немагнитной. Однозначный ответ на вопрос о магнитной природе є-фазы могли дать измерения ее магнитных свойств.

Нейтронографические исследования є-фазы были впервые проведены Гончаренко [39]. На рис. 14 представлены нейтронограммы, полученные при давлениях 3.8-9.5 ГПа. При повышении давления от 3.8 до 7,6 ГПа нейтронограммы иллюстрировали трансформацию магнитной структуры. При Р = 3,8 ГПа на нейтронограмме имеется один пик (для удаления структурных пиков немагнитной природы спектры, снятые в парамагнитной области, вычитались из низкотемпературных спектров), характерный для α-фазы. При повышении давления до 6,2 ГПа на нейтронограмме наряду с рефлексом от α-фазы появляется пик, характерный для б-фазы, — образец находится в двухфазном состоянии. С ростом давления интенсивность рефлекса α-фазы уменьшается, а δ-фазы увеличивается, пока при давлении ~ 7.6 ГПа весь образец не оказывается в однофазном состоянии и на рентгенограмме остается только рефлекс б-фазы. При давлениях выше ~ 8 ГПа происходит переход в є-фазу. Структурный переход сопровождается резким изменением магнитной дифрактограммы. При P = 8,7 ГПа (T = 4 K) и P == 9,5 ГПа (T = 1,5 K) на нейтронограммах отсутствуют магнитные дифракционные пики. Отсутствие магнитных рефлексов свидетельствует об отсутствии в є-фазе дальнего магнитного порядка. При понижении давления до 6,7 ГПа картина магнитного рассеяния восста-



Рис. 14. Магнитные нейтронограммы, полученные при температурах 1,5–4 К и давлениях 3,8–9,5 ГПа [39].

Low Temperature Physics/Физика низких температур, 2015, т. 41, № 11

навливается — появляются магнитные дифракционные пики, свидетельствующие о наличии дальнего магнитного порядка.

На основании полученной информации о немагнитной природе є-фазы Гончаренко сделал вывод об отсутствии дальнего магнитного порядка в области б-фазы при P > 8 ГПа, T > ~ 120 К (незаштрихованный участок на рис. 15. Относительно возможной причины отсутствия дальнего магнитного порядка в этой области фазовой диаграммы Гончаренко привел следующие соображения. Согласно фазовой диаграмме рис. 15, на участке $T > \sim 120$ К, давление $\delta - \varepsilon$ перехода увеличивается с ростом температуры, и, таким образом, в диапазоне давлений 8 ГПа < Р < 12 ГПа при постоянном давлении при температурах выше T_{ε-δ} ε-фаза трансформируется в б-фазу. Если в є-фазе дальний магнитный порядок отсутствует, переход в магнитоупорядоченную б-фазу означал бы, что появление дальнего магнитного порядка происходит при повышении температуры. Хотя такой индуцированный температурой магнетизм не запрещен физическими законами, экспериментально такое явление не наблюдается.

Таким образом, в работе Гончаренко [39] было высказано предположение, что в области существования орторомбической *Fmmm* δ -фазы реализуются две различные магнитные структуры δ -I и δ -II. Хотя аргументация Гончаренко физически вполне обоснована, эта гипотеза выглядит несколько экзотически, поскольку в твердом кислороде во всех известных фазах существует жесткая корреляция между структурными и магнитными свойствами.

В работе [40] методы ИК спектроскопии были использованы для проверки, является ли δ-II фаза антиферромагнитной, т.е. гипотеза Гончаренко была подвергнута экспериментальной проверке. На рис. 16 показаны точки



Рис. 15. Гипотетический вид фазовой диаграммы, показывающий наличие области δ -II (при T > 120 K), в которой дальний магнитный порядок отсутствует (согласно Гончаренко [39]).



Рис. 16. Уточнение фазовой диаграммы кислорода по данным ИК спектроскопии [40]. Пунктирные линии – предполагаемые границы δ-II фазы. Символы — данные ИК спектроскопии, показывающие принадлежность данной точки к определенной области фазовой диаграммы (согласно [40]).

на *P*–*T* фазовой диаграмме, в которых регистрировались ИК спектры для определения принадлежности данной точки к определенной области фазовой диаграммы.

На рис. 17 показаны ИК спектры поглощения на частоте вибронной моды ~ 1500 см⁻¹ и фононного крыла в области частот 1600–1800 см⁻¹ при сканировании вдоль изотермы 200 К (220 К при 8,76 ГПа и 250 К при 9,05 ГПа). Как видно на рис. 17, вибронный пик присутствует вдоль всей изотермы 200 К, но исчезает при переходе в β -фазу.



Рис. 17. Спектр ИК поглощения при сканировании вдоль изотермы 200 К (220 К при 8,76 ГПа и 250 К при 9,05 ГПа). Спектры содержат пики поглощения на частоте вибронной моды ~ 1500 см⁻¹ и фононного крыла в области частот 1600–1800 см⁻¹ [40].

Изотерма 200 К пересекает гипотетическую границу δ-І-δ-ІІ перехода при давлении ~ 7,3 ГПа, где ни в вибронной области спектра, ни в области фононных крыльев не наблюдается никаких особенностей. Наличие ИК поглощения на частоте виброна фактически является доказательством наличия дальнего магнитного порядка в области б-II, где, согласно гипотезе Гончаренко, предполагалось его отсутствие. Два спектра, полученные для изотерм 220 и 250 К (рис. 17), демонстрируют наличие вибронных пиков ИК поглощения глубоко внутри области гипотетической б-II фазы при давлениях выше давления б-є перехода при низких температурах. Это наблюдение показывает, что твердый кислород, по-видимому, единственное известное вещество, в котором происходит магнитное упорядочение при возрастании температуры. Немагнитная є-фаза, существующая при низких температурах, переходит в магнитную δ-фазу при повышении температуры. Это экзотическое поведение не запрещено первыми принципами, поскольку є-фаза не парамагнитная и такое явление не является магнитным переходом беспорядок-порядок. Эта кажущееся аномальным индуцированное температурой упорядочение в действительности есть трансформацией молекулярного состояния, которое происходит при б-є фазовом переходе. Структурной компонентой є-фазы при низких температурах является диамагнитная молекула O_8 [41,42], а в антиферромагнитной б-фазе при более высоких температурах молекула О2, которая в основном молекулярном состоянии обладает спином S = 1.

4. Структура є-фазы

Результаты работ [39,40], казалось бы, исчерпывают возможные интересные проблемы в исследованиях магнитных свойств твердого кислорода под давлением. Однако оказалось, что такой вывод несколько преждевременен. Прежде чем вернуться к обсуждению магнитных свойств, рассмотрим результаты работ, посвященные структурным свойствам ε-фазы.

Усилия почти трех десятилетий по расшифровке структуры ε -O₂ завершились в 2006 г. одновременной публикацией результатов работ двух групп [41,42]. Было обнаружено, что наряду с хорошо известными молекулами O₂ и O₃, существующими в свободном состоянии, в твердом кислороде под давлением ~ 8 ГПа возникает еще одна модификация кислорода, которая может быть описана структурной формулой (O₂)₄ [43].

В работах [41,42] были проведены рентгенодифракционные эксперименты в сочетании с методами высоких давлений, основанных на использовании алмазных наковален. В то время как Ландегаард и др. [41] изучали монокристаллические образцы, Фуджихиса и др. [42] исследовали поликристаллические порошковые образцы. Результаты обоих исследований совпали —



Рис. 18. (Онлайн в цвете) Структура є-О₂ (согласно [41,42]).

была найдена уникальная структура є-фазы, в которой молекулы O_2 сохраняют свою индивидуальность, но возникающая дополнительная связь приводит к образованию кластеров, состоящих из квартетов молекул (рис. 18). Как следует из нейтронографических данных [39], при δ -є переходе происходит коллапс дальнего антиферромагнитного неелевского порядка. Однако эти результаты ничего не говорят о том, какую роль в свойствах є- O_2 могут продолжать играть спины индивидуальных молекул. Этому вопросу посвящена работа Креспо, Фабрицио, Скандоло и Тосатти [43].

5. Теоретические исследования магнитных свойств ε-фазы

Как было отмечено Гомонай и Локтевым [44], магнитный коллапс — исчезновение магнитных свойств может происходить в результате связывания двух, трех и, вообще говоря, любого количества молекул с образованием комплексов, имеющих синглетное основное состояние.

Наличие таких комплексов наблюдалось в оптических спектрах α-O₂ [45]. Гомонай и Локтев [44] нашли волновые функции синглетных состояний и показали, что обменная энергия основного состояния квадруплетов, образующих комплексы O₈, ниже, чем у комплексов, образованных димерами 2O₂ и тримерами 3O₂ молекул.

Как и в случае исследования магнитных свойств δ -O₂, для ответа на вопрос, что происходит с магнитной подсистемой при δ - ϵ переходе, оказалось важным привлечь к анализу данные рамановских и ИК исследований. Имеется ряд экспериментальных свидетельств, что в пределах области существования свойства ϵ -фазы неоднородны и имеются отличия в поведении в диапазоне давлений 8–20 ГПа и в области более высоких давлений [24,34,37,46,47]. При низкотемпературном исследовании ϵ -фазы Картер и др. [46] обнаружили, что при давлении ~ 20 ГПа происходит расщепление либрационных мод (рис. 19(a),(б)), кото-



Рис. 19. Зависимость рамановских частот от давления: (а), (б) [6,46], (в) [6,47] — либрационные частоты; (г) [6,46] — вибронная мода.

рое авторы интерпретировали как новый фазовый переход. В то же время расщепление вибронной моды не наблюдалось (рис. 19(г)). В работе [47] исследование поведения либрационных мод от давления (при комнатных температурах) было распространено на весь диапазон существования ε-фазы (рис. 19(в)).

Дополнительная важная информация была получена в оптических исследованиях [35]. На рис. 20 представлена зависимость частот рамановской и ИК вибронной моды от давления. Зависимость частоты ИК моды от давления обнаруживает немонотонность: ниже 20 ГПа спад сменяется ростом. При этом частота высокочастотной рамановской моды приближается к тому значению, которое она имеет в δ-О2 при 8 ГПа на фазовой границе между б- и є-фазами. Точка 20 ГПа разделяет области с разной скоростью изменения рамановской частоты при изменении давления. Таким образом, поведение обеих мод при изменении давления, возможно, указывает на смену состояний отдельной молекулы О2 от состояния S = 0 в состояние S = 1, которое происходит в окрестности точки 20 ГПа. Зависимость разности частот рамановской и ИК мод от наличия спина связана с индуцированным зарядом, возникающим на молекулах, колеблющихся в противофазе (в случае ИК колебаний) и отсутствующим в случае рамановской моды, когда соседние молекулы колеблются в фазе.

Креспо, Фабрицио, Скандоло и Тосатти [43] рассмотрели модель ε -фазы, в которой молекулы O₂ либо обладают индивидуальным спином и фаза является антиферромагнитной, либо входят в состав квартета, что приводит к немагнитному состоянию. Результаты DFT расчета (расчет методом функционала плотности) разности энтальпий между немагнитным и антиферромагнитным состояниями представлены на рис. 21.

Полученное теоретически [43,48] поведение рамановских и ИК мод от давления (рис. 22) качественно соответствует экспериментальной ситуации, представленной на рис. 20. Согласно интерпретации [43,48], экспериментальные результаты оптических ИК и рамановских исследований [6,35,46,47] (рис. 19, 20), указывают на то, что область фазовой диаграммы є-O₂



Рис. 20. Зависимость ИК и рамановских частот є-фазы от давления (эксперимент [6,35]): рамановские данные (♦) и (\diamondsuit), ИК данные (•) и (**П**), либрационные моды (**A**), (**V**), (\bigtriangleup) и (\bigtriangledown).



Рис. 21. (Онлайн в цвете) Разность энтальпий между немагнитным и антиферромагнитным состояниями в модели [43]. На вставке антиферромагнитная конфигурация внутри квартета O₈.

представлена двумя фазами; фаза более высокого давления расположена в области давлений 20–96 ГПа. В этой фазе, ε_0 -O₂, молекулярный спин отсутствует, а физические свойства, включая решеточные колебания, могут быть хорошо описаны в рамках модели зонного диэлектрика, щель в спектре которого возникает из-за пайерлского искажения молекулярного квартета.

Вторая фаза, ε_1 -O₂, фаза более низкого давления, расположена между 8 и 20 ГПа. В этой фазе проявляется молекулярный спин, указывающий на существование сильных спиновых корреляций, связанных с искажениями квартета молекул. Неелевский дальний порядок типа того, что есть в α - и δ - фазах, в фазе ε_1 -O₂, как следует из нейтронографических данных Гончаренко [39], отсутствует, но имеется некоторое коррелированное спин-1-жидкостное состояние. Между фазами ε_0 -O₂ и ε_1 -O₂ имеется линия раздела фаз, начинающаяся в районе 20 ГПа и заканчивающаяся вследствие одинаковой симметрии фаз в критической точке. Согласно оценкам [43], критическая точка лежит в районе ~ 30 ГПа, ~ 200 К. Предполагаемая фазовая диаграмма имеет вид, показанный на рис. 23.



Рис. 22. (Онлайн в цвете) Зависимость ИК и рамановских частот є-фазы от давления (теория [43,44]).

Low Temperature Physics/Физика низких температур, 2015, т. 41, № 11



Рис. 23. (Онлайн в цвете) Фазовая диаграмма, показывающая существование ε_1 - и ε_0 -фаз и линию раздела фаз, заканчивающуюся критической точкой [43].

Для экспериментального исследования парамагнитного состояния спиновой жидкости фазы ε_1 наиболее доступной магнитной характеристикой является магнитная восприимчивость. Измерения магнитной восприимчивости твердого кислорода под давлением недавно были выполнены японской группой [49]. Статическая магнитная восприимчивость твердого кислорода при повышенных давлениях была исследована как функция температуры до давлений 3,3 ГПа с использованием магнитометра на сквиде. Давление создавалось с помощью миниатюрной алмазной наковальни, находящейся внутри магнитометра. Вполне реалистично ожидать, что диапазон давлений ε_1 -фазы вскоре станет доступным для измерений магнитной восприимчивости.

Заключение

За десятилетие, минувшее после опубликования обзора [6], в котором описаны основные результаты столетних исследований твердого кислорода, в физике твердого кислорода сделан ряд важных открытий. Прежде всего после почти тридцатилетних усилий расшифрована структура красного кислорода, є-О₂ [41,42]. Оказалось, что в є-фазе четверки молекулы объединены в кластеры (O₂)₄, имеющие синглетное немагнитное основное состояние, так что б-є переход сопровождается магнитным коллапсом [39]. Развитие техники высоких давлений сделало осуществимыми нейтронные исследования при высоких давлениях. Проведены нейтронографические исследования б- и єфаз твердого кислорода [27,28,39]. В пределах области существования б-фазы обнаружено существование трех различных магнитных структур. Теоретическая модель эволюции магнитных структур с ростом давления предложена в работе [29]. Обнаруженное почти 25 лет назад расщепление либрационных спектров в низкотемпературной области при давлениях ~ 20 ГПа [46] было предположительно интерпретировано авторами

как фазовый переход. Согласно теоретической модели [43], точка 20 ГПа разделяет всю область существования ε -фазы (8–96 ГПа) на две фазы. В фазе ε_0 -O₂ (20–96 ГПа) молекулы находятся в состоянии S = 0, т.е. фаза является немагнитной, в то время как в фазе ε_1 -O₂ (8–20 ГПа) молекулы имеют спин S = 1, но дальний магнитный порядок отсутствует. Согласно [43,49], линия фазовых переходов первого рода между фазами ε_0 и ε_1 заканчивается критической точкой.

Наиболее перспективной экспериментальной методикой для проверки предсказываемых теорией свойств спиновой жидкости фазы ε_1 являются измерения магнитной восприимчивости с использованием сквидового магнитометра, внутри которого находится миниатюрная алмазная наковальня [49]. Совершенствование разработанной методики позволит провести измерения магнитной восприимчивости ε_1 -фазы.

Автор благодарен А.С. Ковалеву за интерес к работе и полезное обсуждение.

- 1. W. Ramsay, *The Gases of the Atmosphere (the History of their Discovery)*, MacMillan and Co, London (1896).
- T. Estreicher, Bull. Int. de. l'Acad. Des Sciences de Cracovia (1903), p. 836.
- M. Santoro, E. Gregoryanz, H-k Mao, and R.J. Hemley, *Phys. Rev. Lett.* 93, 265701 (2004).
- G. Weck, S. Desgreniers, P. Loubeyre, and M. Mezouar, *Phys. Rev. Lett.* **102**, 255503 (2009).
- Alexander F. Goncharov, N. Subramanian, T.R. Ravindran, M. Somayazulu, V.B. Prakapenka, and Russell J. Hemley, J. Chem. Phys. 135, 084512 (2011).
- 6. Yu.A. Freiman and H.J. Jodl, Phys. Rep. 401, 1 (2004).
- S. Desgreniers, Y. Vohra, and A. Ruoff, J. Phys. Chem. 94, 1117 (1990).,
- K. Shimizu, K. Suhara, M. Ikumo, M.I. Eremets, and K. Amaya, *Nature* **393**, 767 (1998).
- Jian Sun, M. Martinez-Canales, D.D. Klug, C.J. Pickard, and R.J. Needs, *Phys. Rev. Lett.* 108, 045503 (2012).
- C.S. Barrett, L. Meyer, and G. Wasserman, J. Chem. Phys. 47, 592 (1967).
- М. Фарадей, Экспериментальные исследования по электричеству, Изд.-во АН СССР, Москва, т. 1 (1947), т. 2 (1951), т. 3 (1959).
- 12. J. Dewar, Proc. Roy. Soc. (London) A 50, 10 (1891).
- 13. H. Kamerlingh Onnes and A. Perrier, *Leiden Commun.* **116**, 1 (1910).
- W. Giauque and H. Johnston, J. Amer. Chem. Soc. 51, 2300 (1929).
- 15. R. A. Alikhanov, ЖЭТФ **45**, 812 (1963).
- 16. M.F. Collins, Proc. Phys. Soc. 89, 415 (1966).
- B.M. JOKTEB, ΦΗΤ 5, 295 (1979) [Sov. J. Low Temp. Phys. 5, 142 (1979)].
- 18. Р.А. Алиханов, *Письма в ЖЭТФ* 5, 430 (1967).
- И.А. Бурахович, И.Н. Крупский, А.И. Прохватилов, Ю.А. Фрейман, А.И. Эренбург, *Письма в ЖЭТФ* 25, 37 (1977).

- И.Н. Крупский, А.И. Прохватилов, Ю.А. Фрейман, А.И. Эренбург, ФНТ 5, 271 (1979) [Sov. J. Low Temp. Phys. 5, 130 (1979)].
- В.А. Слюсарев, Ю.А. Фрейман, Р.П. Янкелевич, *Письма в ЖЭТФ* 30, 292 (1979); В.А. Слюсарев, Ю.А. Фрейман, Р.П. Янкелевич, *ФНТ* 6, 219 (1980) [Sov. J. Low Temp. Phys. 6, 105 (1980)].
- M. Nicol, K.R. Hirsh, and W.B. Holzapfel, *Chem. Phys. Lett* 68, 49 (1979).
- D. Schiferl, D. Cromer, L.A. Schwalbe, and R.L. Mills, *Acta Cryst. B* 39, 153 (1983).
- F. Gorelli, L. Ulivi, M. Santoro, and R. Bini, *Phys. Rev. B* 62, R3604 (2000).
- M. Santoro, F. Gorelli, L. Ulivi, R. Bini, and H. Jodl, *Phys. Rev. B* 64, 064428 (2001).
- Ю.А. Фрейман, ФНТ 16, 955 (1990) [Sov. J. Low Temp. Phys. 16, 559 (1990)].
- 27. I.N. Goncharenko, O.L. Makarova, and L. Ulivi, *Phys. Rev. Lett.* **93**, 055502 (2004).
- 28. S. Klotz, Th. Strassle, A.L. Cornelius, J. Philippe, and Th. Hansen, *Phys. Rev. Lett.* **104**, 115501 (2010)
- E.V. Gomonay and V.M. Loktev, *Phys. Rev. B* 82, 134422 (2010); E.B. Γοмонай, B.M. Локтев, *ΦHT* 31, 1002 (2005) [*Low Temp. Phys.* 31, 763 (2005)]; E.V. Gomonay and V.M. Loktev, *Fiz. Nizk. Temp.* 33, 711 (2007) [*Low Temp. Phys.* 33, 538 (2007)].
- M.C. van Hemert, P.E.S. Wormer, and A. van der Avoird, *Phys. Rev. Lett.* 51, 1167 (1983).
- P.E.S. Wormer and A. van der Avoird, J. Chem. Phys. 81, 1929 (1984).
- B. Olinger, R.L. Mills, and R.B. Roof, Jr., J. Chem. Phys. 81, 5086 (1984).
- 33. Y. Akahama, H. Kawamura, D. Hausermann, M. Hansfland, and O. Shimomura, *Phys. Rev. Lett.* **74**, 4690 (1995).
- F. Gorelli, L. Ulivi, M. Santoro, and R. Bini, *Phys. Rev. Lett.* 83, 4093 (1999).
- F. Gorelli, L. Ulivi, M. Santoro, and R. Bini, *Phys. Rev. B* 63, 104110 (2001).
- F. Gorelli, L. Ulivi, M. Santoro, and R. Bini, *Phys. Rev. B* 60, 6179 (1999).
- F. Gorelli, L. Ulivi, M. Santoro, and R. Bini, *Physica B* 265, 49 (1999).
- M. Santoro, F. Gorelli, L. Ulivi, R. Bini, and H.J Jodl, *Phys. Rev. B* 64, 064428 (2001).
- 39. I.N. Goncharenko, Phys. Rev. Lett. 94, 205701 (2005).
- F. Gorelli, M. Santoro, R. Bini, and L. Ulivi, *Phys. Rev. B* 77, 132103 (2008).
- L.F. Lundegaard, G. Weck, M.I. McMahon, S. Desgreniers, and P. Loubeyre, *Nature* 443, 201 (2006).

- H. Fujihisa, Y. Akahama, H. Kawamura, Y. Ohishi, O. Shimomura, H. Yamawaki, M. Sakashita, Y. Gotoh, S. Takeya, and K. Honda, *Phys. Rev. Lett.* 97, 085503 (2006).
- Yanier Crespo, Michele Fabrizio, Sandro Scandolo, and Erio Tosatti, *PNAS* 111, 10427 (2014).
- 44. E.V. Gomonay and V.M. Loktev, *Phys. Rev. B* **76**, 094423 (2007).
- Y. Gaididei, L. Glushkov, V. Loktev, V. Pavloschuk, A. Prikhotko, and L. Shanskii, *Fiz. Nizk. Temp.* 3, 549 (1977) [*Sov. J. Low Temp. Phys.* 3, 368 (1977)].
- W.B. Carter, D. Schiferl, M.L. Lowe, and D. Gonzales, J. Phys. Chem. 95, 2516 (1991).
- 47. Y. Akahama and H. Kawamura, Phys. Rev. B 54, 15602 (1996).
- 48. T. Anh Pham, R. Gebauer, and S. Scandolo, *Solid. State Commun.* **149**, 160 (2009).
- 49. M. Mito, S. Yamaguchi, H. Tsuruda, H. Deguchi, and M. Ishizuka, *J. Appl. Phys.* **115**, 013903 (2014).

Magnetic properties of solid oxygen under the pressure (Review Article)

Yu.A. Freiman

Solid oxygen is a unique crystal combining properties of a simple molecular solid and of a magnet. Unlike ordinary magnets, the exchange interaction in solid oxygen acts on a background of weak Van der Waals forces, providing a significant part of the total lattice energy. Therefore, the magnetic and lattice properties in solid oxygen are very closely related which manifests itself in a very rich phase diagram and in numerous anomalies of thermal, magnetic, and optical properties. Lowtemperature low-pressure α -O₂ is a two-sublattice collinear Neel antiferromagnet. At pressures of ~6 GPa α -O₂ transforms into δ -O₂ which at increasing temperatures displays three different magnetic structures. At ~8 GPa it transforms into ε -O₂. In this transition O_2 molecules unite into four-molecular clusters $(O_2)_4$. This transformation is accompanied by a magnetic collapse. This review describes the evolution of the magnetic structure with increasing pressure, and analyzes the causes that underlie this evolution.

PACS: 61.50.Ks Crystallographic aspects of phase transformations; pressure effects; 62.50 - n High-pressure effects in solids and

62.50.-p High-pressure effects in solids and liquids.

Keywords: solid oxygen, magnetic structures, clusters.